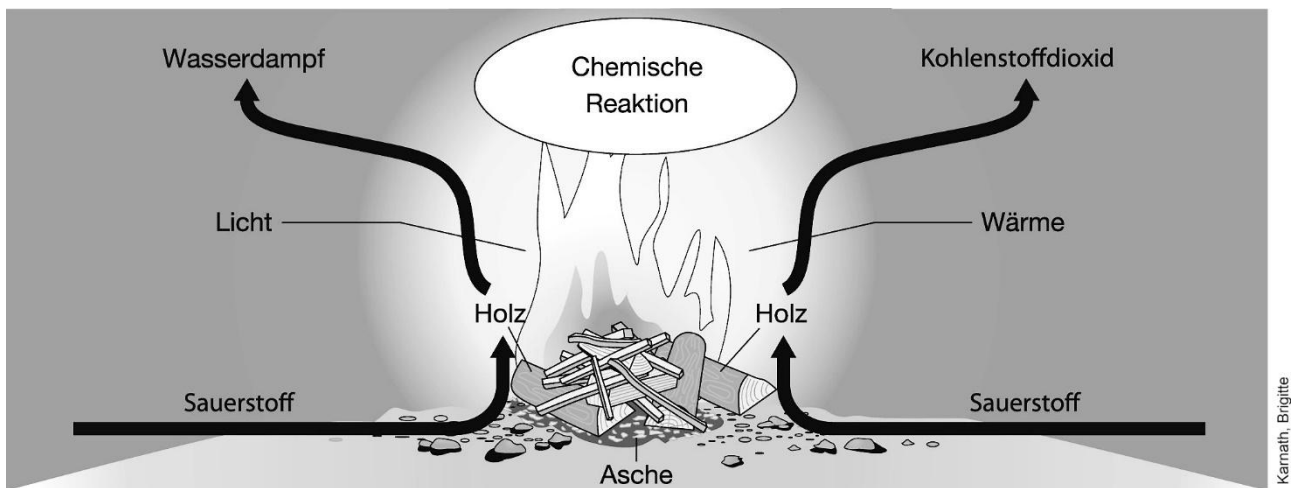


III Verbrennungen sind chemische Reaktionen



1.a Beschreibe kurz mit eigenen Worten, was man beobachten kann, wenn Holz verbrennt.

b Welche nicht sichtbaren Stoffe entstehen bei der Verbrennung vor allem?

2. Ein Feuer zeigt die typischen Merkmale einer chemischen Reaktion: Aus Ausgangsstoffen entstehen neue Stoffe mit neuen Eigenschaften. Welches sind bei einem Holzfeuer die Ausgangsstoffe und welches sind die Endprodukte?

Ausgangsstoffe: _____

Endprodukte: _____

3. Bei jeder Verbrennungsreaktion wird Energie frei. In welcher Form kann man diese Energie bei einem Feuer wahrnehmen?

4. Ergänze die folgenden Aussagen: Verwende dazu die folgenden Begriffe:
Sauerstoff, Oxidation, Oxide, Reaktion

Eine Verbrennung ist eine chemische _____ von Stoffen mit

_____. Die Reaktion mit Sauerstoff bezeichnet man in der Chemie auch als

_____. Die Verbrennungsprodukte heißen daher auch _____.

5. Holz, Kerzenwachs, Kohle, Benzin und andere Brennstoffe enthalten vor allem Kohlenstoff. Immer wenn diese Stoffe an der Luft verbrennen, entsteht ein Gas als typisches Verbrennungsprodukt. Beschreibe die Verbrennung von Kohlenstoff mit einer Wortgleichung.
